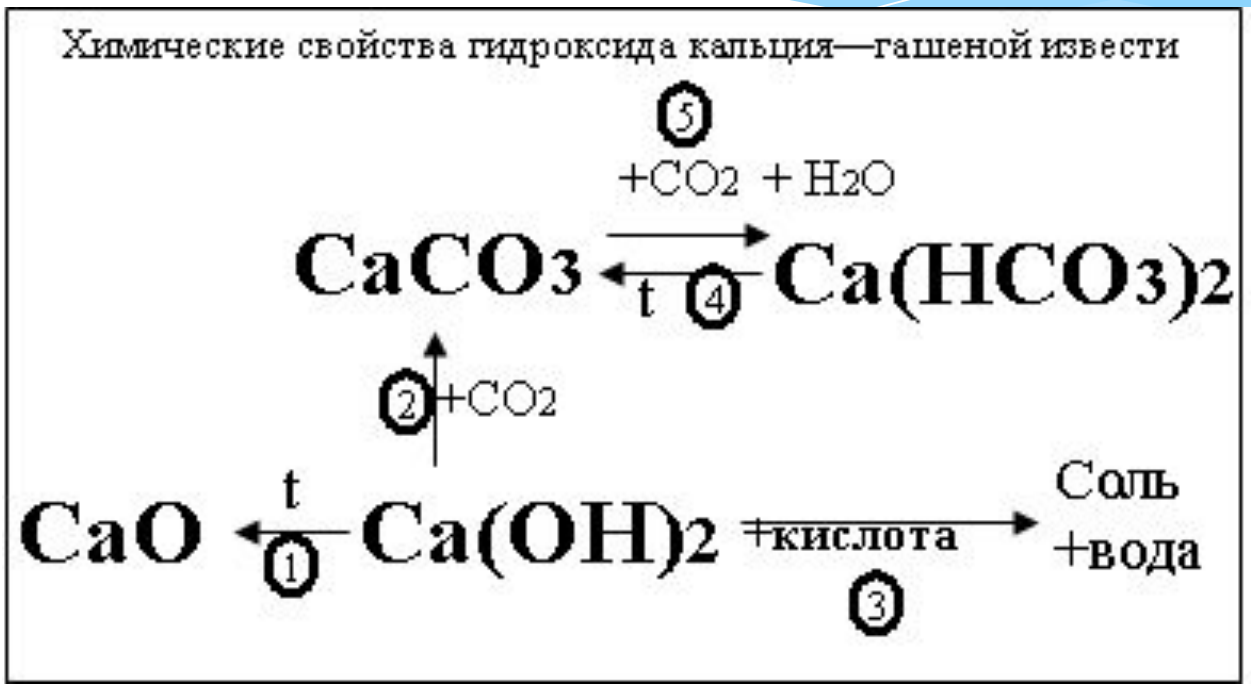
Гидроксид кальция – гашеная известь

Химические свойства гидроксида кальция – гашеной извести.



Проверка

1. $Ca(OH)_2 \downarrow = CaO + H_2O$ (р. с.)
2. $Ca(OH)_2 + CO_2 = CaCO_3 \downarrow + H_2O$ (р. о.)
3. $Ca(OH)_2 + 2HCl = CaCl_2 + 2H_2O$ (р. о.)
4. $Ca(HCO_3)_2 = CaCO_3 \downarrow + H_2O + CO_2$ (р. р.)
5. $CaCO_3(т) + CO_2 + H_2O = Ca(HCO_3)_2$ (р. с)

Решите цепочку (схему) уравнения реакций, указать ее тип и сумму коэффициентов.

$$Ca \Rightarrow CaO \Rightarrow Ca(OH)_2 \Rightarrow CaCO_3 \Rightarrow Ca(NO_3)_2$$

Проверка

$Ca \Rightarrow CaO \Rightarrow Ca(OH)_2 \Rightarrow CaCO_3 \Rightarrow Ca(NO_3)_2$

1. $2Ca + O_2 = 2CaO$ (р. с.) $\sum к = 5$
2. $CaO + H_2O = Ca(OH)_2\downarrow$ (р. с.) $\sum к = 3$
3. $Ca(OH)_2 + Ca(HCO_3)_2 = 2CaCO_3\downarrow + 2H_2O$ (р.о.) $\sum к = 6$
4. $CaCO_3\downarrow + 2HNO_3 = Ca(NO_3)_2 + H_2CO_3$ (р. о) $\sum к = 5$

H_2O $CO_2\uparrow$

Домашнее задание

§ 38 учить, знать определения и химические свойства и упр. 1-4 письменно.